

PADEMAR

# WATER-BASE INK

Patent Number:

JP10298462

Publication date:

1998-11-10

inventor(s):

AIDA KENJI; SAKUMA TADASHI; UENO TETSUYA; KAWABE KUNIYASU

Applicant(s)::

KAO CORP

Requested Patent:

Г JP10298462

Application Number: JP19970109803 19970425

Priority Number(s):

IPC Classification:

C09D11/00

EC Classification:

Equivalents:

#### **Abstract**

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a water-base ink which is excellent in storage stability and gives a print excellent in water resistance and improved in setting density and setting quality, esp. in color value and chroma, by incorporating a suspension contg. a polymer with a water-insoluble or hardly water-soluble fluorescent colorant adsorbed thereby and a benzenecarboxylic acid compd. into the same. SOLUTION: This ink contains a suspension which contains a polymer with a water-insoluble or hardly watersoluble fluorescent colorant (e.g. C.I. Solvent Red 43) adsorbed thereby, the polymer pref. having an acid value of 3-100 mgKOH/g and pref. selected from among urethane. (meth)acrylic, epoxy, polyester, polyesteramide, and polyamide polymers, and a compd. of formula I (wherein Ra is a 6-15C hydrocarbon group; and n is 2-4). Pref., the polymer has units derived from a diol of formula II (wherein R is 1-4C alkyl; A is 2-4C alkylene; and x and y are each 1 or higher provided the mean value of x+y is 2-10) in the molecular chain.

#### (19)日本国特許庁(JP)

# (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出額公開番号

特開平10-298462

(43)公開日 平成10年(1998)11月10日

(51) Int.Cl.<sup>6</sup>

識別記号

FΙ

C 0 9 D 11/00

C09D 11/00

## 審査請求 未請求 請求項の数7 OL (全 15 頁)

(21)出願番号	<b>特顧平</b> 9-109803	(71)出願人 000000918
		花王株式会社
(22) 出願日	平成9年(1997)4月25日	東京都中央区日本橋茅場町1丁目14番10号
		(72)発明者 會田 健二
		栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会
		社研究所内
		(72)発明者 佐久間 正
		栃木県芳賀郡市貝町赤羽2606 花王株式会
		社研究所内
		(72)発明者 上野 哲也
		和歐山県和歐山市湊1334 花王株式会社研
		究所内
		(74)代理人 弁理士 羽鳥 條 (外1名)
		最終質に続く
		<b>双环只仁於</b> \

#### (54) 【発明の名称】 水系インク

#### (57)【要約】

【課題】 印刷物の耐水性に優れるとともに、印字濃度 や印字品質、特に印字物の明度や彩度の向上した水系インクの提供。

【解決手段】 本発明の水系インクは、蛍光を有する水 不溶性若しくは水難溶性色材を吸着させたボリマーと下 記式(1)で表されるベンゼンカルボン酸エステル化合 物とを含むサスペンションを含有することを特徴とす

## 【化1】

 $\bigcirc$  (COOR.), (1)

(式中、R。は同一の又は異なる炭 素数6~15の炭化水素基を示し、 nは2~4を示す。)

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 蛍光を有する水不溶性若しくは水難溶性 色材を吸着させたボリマーと下記式(1)で表されるベンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを含有することを特徴とする水系インク。

#### 【化1】

$$(\bigcirc) - (COOR.)_n \qquad (1)$$

(式中、R<sub>a</sub> は同一の又は異なる炭素数6~15の炭化水素基を示し、nは2~4を示す。)

【請求項2】 上記ポリマーのJIS K 0070に

$$H \leftarrow OA \rightarrow - O \leftarrow O \leftarrow C \leftarrow O \leftarrow AO \rightarrow - H \qquad (2)$$

(式中、Rは、炭素数1~4のアルキル基を示し、Aは 炭素数2~4のアルキレン基を示し、x及びyは同一の 又は異なる1以上の整数を示し、かつx+yの平均値は 2~10である。)

【請求項5】 上記ボリマーがボリエステル系ボリマーであり、該ボリエステル系ボリマーが、上記式(2)で表されるジオール成分と、多価カルボン酸誘導体とを共縮重合して得られたものである、請求項4に記載の水系インク。

【請求項6】 上記式(1)で表されるベンゼンカルボン酸エステル化合物がベンゼントリカルボン酸トリアルキルである、請求項1に記載の水系インク。

【請求項7】 請求項1~6の何れかに記載の水系インクを用いることを特徴とするインクジェット記録用インク

## 【発明の詳細な説明】

#### [0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、印刷物の耐水性に 優れるとともに、印字濃度や印字品質、特に印字物の明 度が向上した水系インクに関するものであり、特にイン クジェット記録用インクとして有用な水系インクに関す るものである。

#### [0002]

【従来の技術及び発明が解決しようとする課題】印字用 や筆記具用のインクにおいては、その製造や取扱性の簡 便の点から水系インクが用いられる場合が多い。例え ば、近年のコンピュータの発達、普及によりプリンタ装 置も普及しており、そのようなプリンタ装置にも水系インクが盛んに用いられている。

【0003】代表的なプリンタ装置の一つであるインクジェットプリンタに使用されるインクには、ノズルにインクが目詰まりするのを防止するために、通常水に溶解する水溶性染料が用いられる。水溶性染料を用いることにより、ノズルは目詰まりしにくくなるが、反面、印刷物の耐水性に劣るという問題があった。従って、印刷物

基づく酸価が、3~100KOHmg/gである、請求項1に記載の水系インク。

【請求項3】 上記ポリマーが、ウレタン系、(メタ) アクリル系、エボキシ系、ポリエステル系、ボリエステルボリアミド系又はポリアミド系ポリマーの何れか一種である、請求項1又は2記載の水系インク。

【請求項4】 上記ポリマーが、下記式(2)で表されるジオール成分から誘導される単位をポリマー鎖中に含む、請求項1~3の何れかに記載の水系インク。

の耐水性を向上させるためには、インクの組成が重要と なる。

【0004】インクジェット記録用インクの耐水性を向上させるために、(A)インクとして顔料を用いたり(特開平4-28776号公報、同4-189876号公報、同4-359072号公報等)、(B)非水系液媒体を用いたり(特開平4-261478号公報)、(C)耐水性に優れた染料を用いたり(米国特許第4963189号)、又(D)染料によって染色された乳化重合又は分散重合粒子を用いるもの(特開平3-250069号公報、同6-340835号公報、同7-150098号公報)等が提案されている。

【0005】しかしながら、(A)インクとして顔料を用いると印刷物の彩度の低下を招くという問題やノズル内での目詰まりといった問題が生ずるおそれがあり、また、顔料は分散安定性が悪く沈降し易いため、インクとしたときの保存安定性に問題があった。又、(D)染色された重合粒子を用いた場合には、高濃度に染色することが難しく、たとえ高濃度染色しても、長時間放置すると染料が析出したりして、粒子安定性が悪かった。その他(B)及び(C)の提案でも印刷物の耐水性及び印字濃度等の要求特性を全て十分に満足しているインクは未だ得られていない。

【0006】従って、本発明の目的は、印刷物の耐水性に優れるとともに、印字濃度や印字品質、特に印字物の明度や彩度が向上した水系インクを提供することにある。

【0007】 更に本発明の目的は、インクジェット記録 用インクとして特に有用な水系インクを提供することにある。

#### [0008]

【課題を解決するための手段】上記目的を達成すべく本 発明者は鋭意検討したところ、蛍光を有する色材と特定 の化合物とを含むサスペンションを含有する水系インク が、印刷物の耐水性を向上させるとともに印字濃度や印字品質、特に印字物の明度を向上させることを知見した。

【0009】本発明は、上記知見に基づきなされたものであり、蛍光を有する水不溶性若しくは水難溶性色材を吸着させたポリマーと下記式(1)で表されるベンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを含有することを特徴とする水系インクを提供することにより、上記目的を達成したものである。

[0010]

【化3】

$$\bigcirc -(COOR.)_n \qquad (1)$$

(式中、R。は同一の又は異なる炭素数6~15の炭化水素基を示し、nは2~4を示す。)

【0011】また本発明は、上記水系インクを用いることを特徴とするインクジェット記録用水系インクを提供するものである。

#### [0012]

【発明の実施の形態】本発明の水系インクは、蛍光を有 する水不溶性若しくは水難溶性色材を吸着させたポリマ ーと上記式(1)で表されるベンゼンカルボン酸エステ ル化合物とを含むサスペンションを含有することを特徴 とするものである。即ち、本発明の水系インクにおいて は、上記色材は、少なくともその一部が上記ポリマーに よって形成されるミセル(粒子)に吸着されているか、 或いはそのミセル中に封入されている。即ち、本明細書 において「色材を吸着させた」とは、色材の少なくとも 一部が上記ポリマーによって形成されるミセルに吸着さ れているか、或いはそのミセル中に封入されていること をいう。そして、本発明の水系インクは、上記色材を吸 着させた上記ポリマーと、上記式(1)で表されるベン ゼンカルボン酸エステル化合物とを含むミセル(粒子) が水中にサスペンションとして存在し、更に必要に応じ て各種添加剤が該サスペンション中に配合されてなるも のである。

【0013】上記ポリマーは、JIS K 0070に基づく酸価が3~100KOHmg/gであることが好ましい。上記酸価が3KOHmg/gに満たないと、上記色材を安定に吸着させたサスペンションが得られない場合があり、100KOHmg/gを超えると、インクの耐水性が劣る場合があるので、上記範囲内とすることが好ましい。上記酸価は、サスペンション形成性及び安

定性の向上の点から、より好ましくは3~70KOHm g/gであり、更に好ましくは10~60KOHmg/gであり、更に好ましくは15~55KOHmg/gであり、一層好ましくは20~50KOHmg/gであり、更に一層好ましくは25~50KOHmg/gである。

【0014】また、上記ポリマーは、DSC (示差走査 熱計量)により測定されるTg(ガラス転移点)がイン クジェット方式が圧電素子を用いた方式では20℃以 上、インクジェット方式が熱エネルギーを用いた方式で は30℃以上であることが好ましく、特に圧電、熱エネ ルギーの両方式にかかわらず、40℃以上150℃以下 であることがより好ましく、更に好ましくは50~15 ()℃である。Tgが上記範囲内にあると、本発明の水系 インクを例えばインクジェットプリンタで用いた場合 に、上記ポリマーがプリンタのノズル内で固化すること によるノズルの詰まりや、印刷された紙を重ね置きした 場合のインクの紙写り等の不都合を生じることがない。 【0015】また、上記ポリマーは、その数平均分子量 (ゲルパーミエーションクロマトグラフィーでポリスチ レン換算する) が500~100000、特に1000 ~10000であることが、印刷後のインクの耐水性や 定着性及びサスペンションの形成性、並びに特に本発明 の水系インクをインクジェットプリンタで用いた場合の プリンタヘッドへの焦げ付き防止の点から望ましい。 【0016】本発明の水系インクに用いられる上記ポリ マーとしては、上記色材を吸着し得るものであればその 種類に特に制限はない。特に、上記色材の吸着性の点か ら、サスペンション形成性が高いウレタン系ポリマー、 (メタ) アクリル酸又はその誘導体のポリマー又はコボ リマー等の(メタ)アクリル系ポリマー、紙への定着性 が良好なエポキシ系ポリマー、ポリエステル系ポリマ ー、ポリエステルポリアミド系ポリマー又はポリアミド 系ポリマーの何れか一種以上のポリマーが好ましく用い られる。

【0017】上記ポリマーは、ポリマーの熱特性の制御の点から、下記式(2)で表されるジオール成分から誘導される単位をポリマー鎖中に含むことが好ましい。 尚、該ジオール成分から誘導される単位を含むポリマーの具体例については後述する。

【0018】 【化4】

$$H \leftarrow OA \rightarrow D \leftarrow O \leftarrow O \rightarrow H \qquad (2)$$

(式中、Rは、炭素数1~4のアルキル基を示し、Aは 炭素数2~4のアルキレン基を示し、x及びyは同一の 又は異なる1以上の整数を示し、かつx+yの平均値は 2~10である。)

【0019】特に、紙への定着性の点から、上記ボリマーとして、ビスフェノール誘導体をポリマー鎖中に含む

ポリエステル系ポリマーを用いることが好ましい。以下、斯かるポリエステル系ポリマーについて説明する。【0020】上記ポリエステル系ポリマーとしては、特に制限されないが、例えば上記式(2)で表されるジオール成分(以下、(a)成分という)と、多価カルボン酸誘導体(以下、(b)成分という)とを共縮重合して得られたものを用いることが好ましい(以下、このポリエステル系ポリマーを、ポリエステル(A)という)。尚、本明細書において「多価カルボン酸誘導体」とは、多価カルボン酸、その酸無水物又はその低級アルキルエステルをいう。

【0021】上記(a)成分である上記式(2)で表されるジオール成分について説明すると、該ジオール成分は特に制限されるものではないが、ビスフェノールAのアルキレンオキシド付加物、好ましくはビスフェノールAのエチレンオキシド又はプロピレンオキシド付加物であり、具体的には、ポリオキシプロピレン(2.2)~2、2~ビス(4~ヒドロキシフェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(3.3)~2、2~ビス(4~ヒドロキシフェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(2.0)~ $^{2}$  (4~ヒドロキシフェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(6.0)~ $^{2}$  (4~ヒドロキシフェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(6.0)~ $^{2}$  (2.0)~ $^{2}$  (4~ヒドロキシアェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(6.0)~ $^{2}$  (2.0)~ $^{2}$  (4~ヒドロキシアェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(6.0)~ $^{2}$  (4~ヒドロキシアェニル)プロパン、ボリオキシアロピレン(6.0)~ $^{2}$  (4)~ $^{2}$  (4)~ $^{2}$  (4)~ $^{2}$  (4))でのパン、ギリオキシアロピレン(6.0)~ $^{2}$  (4))でのパン等を好ましく用いることができる。

【0022】更に、共縮重合により上記ポリエステルを 得るに際しては、上記式(2)で表されるジオール成分 とその他のアルコール成分とを併用することができる。 この場合、上記式 (2)で表されるジオール成分の割合 は、使用される全アルコール中、好ましくは40~10 0モル%、特に好ましくは80~100モル%である。 その他の上記アルコール成分としては、例えば、脂肪族 ジオールや三価以上のアルコール類が挙げられる。この 場合、脂肪族ジオールの割合は、使用される全アルコー ル中、好ましくは20モル%未満であり、三価以上のア ルコール類の割合は、使用される全アルコール中、好ま しくは60モル%未満である。上記脂肪族ジオールとし ては、例えば、エチレングリコール、ジエチレングリコ ール、トリエチレングリコール、1,2-プロピレング リコール、1、3ープロピレングリコール、1、4ープ タンジオール、ネオペンチルグリコール、1,4ープテ ンジオール、1,5-ペンタンジオール、1,6-ヘキ サンジオール、1.4-シクロヘキサンジメタノール、 ジプロピレングリコール、ボリエチレングリコール、ボ リプロピレングリコール及びポリテトラメチレングリコ ール等が挙げられる。上記三価以上のアルコール類とし ては、例えば、ソルビトール、1,2,3,6-デキサ ンテトロール、1、4ーソルビタン、ペンタエリスリト ール、ジベンタエリスリトール、トリベンタエリスリト

ール、1,2,4ーブタントリオール、1,2,5ーペンタントリオール、グリセロール、2ーメチルプロパントリオール、2ーメチルー1,2,4ーブタントリオール、トリメリロールエタン、トリメチロールプロパン及び1,3,5ートリヒドロキシメチルベンゼン等が挙げられる。

【0023】次に、上記(b)成分である多価カルボン酸誘導体としては特に制限されるものではなく、多価カルボン酸、その酸無水物及びその低級アルキルエステルからなる群から選ばれる一種以上が用いられる。

【0024】上記多価カルボン酸としては、二価のカル ボン酸及び三価以上のカルボン酸が用いられる。上記二 価のカルボン酸としては、特に制限されるものではない が、例えばマレイン酸、フマール酸、シトラコン酸、イ タコン酸、グルタコン酸、フタル酸、イソフタル酸、テ レフタル酸、コハク酸、アジピン酸、セバチン酸、アゼ ライン酸、マロン酸、ロードデセニルコハク酸、イソド デセニルコハク酸、nードデシルコハク酸、イソドデシ ルコハク酸、n-オクテニルコハク酸、n-オクチルコ ハク酸、イソオクテニルコハク酸、ダイマー酸、イソオ クチルコハク酸等が好ましく用いられる。一方、三価以 上のカルボン酸としては、特に制限されるものではない が、例えば1, 2, 4 -ベンゼントリカルボン酸、2, 7-ナフタレントリカルボン酸、1,2,4-ナフ タレントリカルボン酸、1,2,4-ブタントリカルボ ン酸、1,2,5-ヘキサントリカルボン酸、1,3-ジカルボキシルー2ーメチルー2ーメチレンカルボキシ プロパン、1,2,4-シクロヘキサントリカルボン 酸、テトラ(メチレンカルボキシル)メタン、1,2, 7,8-オクタンテトラカルボン酸、ピロメリット酸、 無水トリメリット酸、エンボール三量体酸等が好ましく 用いられる。また、これら多価カルボン酸の低級アルキ ルエステルとしては、好ましくは炭素数1~4のアルキ ルエステルが用いられる。就中、上記多価カルボン酸と して、マレイン酸、フマール酸、イタコン酸、フタル 酸、イソフタル酸、テレフタル酸、コハク酸、ダイマー 酸等の二価のカルボン酸、又は1,2,4-ベンゼント リカルボン酸、無水トリメリット酸を用いることが好ま しい。上記ポリエステル(A)中における、上記(a) 成分と上記(b)成分とのモル比は、該ポリエステル (A)の酸価、数平均分子量及びTg等の値にもよる が、JIS K 0070に基づく酸価が3~100K OHmg/gとなる範囲内で、上記成分を自由に組み合 わせて選択してよい。特に成分比の好ましい例として は、上記(b)成分は、上記(a)成分1モルに対して 0.01~1.4モルであることが好ましく、0.1~ 1. 2モルであることが更に好ましい。

【0025】また、上記ポリエステル系ポリマーとして、上記式(2)で表されるジオール成分(即ち、上記(a)成分)と、ダイマー酸(以下、(b) 成分とい

う〕と、ダイマー酸以外の多価カルボン酸誘導体〔以下、(b)"成分という〕とを共縮重合して得られたものを用いることも好ましい〔以下、このボリエステル系ボリマーを、ボリエステル(B)という〕。

【0026】上記ポリエステル(B)において用いられる上記(a)成分としては、上記ポリエステル(A)において用いられるものと同様のものが挙げられる。また、上記(b)、成分である、上記ダイマー酸について説明すると、本明細書において「ダイマー酸」とは不飽和脂肪酸の2分子の重合反応により合成される物質をいう。上記ダイマー酸としては、例えば、下記式(1)及び(II)で表される非環式ダイマー酸、下記式(III)、(IV)及び(V)で表される単環式ダイマー酸、並びに下記式(VI)及び(VII)で表される二環式ダイマー酸を用いることができる。上記ポリエステルにおける共縮重合成分として上記ダイマー酸を用いることによ

り、サスペンションの形成性及び安定性が向上すると共に、上記色材の吸着量が向上する。上記ダイマー酸は、それぞれ単独で用いてもよく、又は2種以上を組み合わせて用いてもよい。また、上記ダイマー酸としては、市販品も使用することができる。そのような市販品は、一般的に、下記式(II)及び(II)で表される非環式ダイマー酸、下記式(III)、(IV)及び(V)で表される単環式ダイマー酸、並びに下記式(VI)及び(VII)で表される二環式ダイマー酸の複合混合物からなり、例えば、ユニオンキャップ製のユニダイム22(商品名、非環式リッチタイプ)や、播磨化成製のハリダイマー250K(商品名、単環・二環式リッチタイプ)等を挙げることができる。

【0027】 【化5】

# 非環式ダイマー酸

$$R_1-CH-R_3COOH$$

$$R_2-CH-CH_2-R_4COOH$$

$$(1)$$

$$R_1-CH-R_3COOH$$

$$\downarrow \qquad \qquad \cdots \qquad (II)$$

$$R_2-C=CHCOOH$$

(式中、 $R_1$  及び $R_2$  は同一の又は異なるアルキル基を示し、 $R_1$  及び $R_4$  は同一の又は異なるアルキレン基を示し、 $R_4$  における炭素原子数の総和は31である。)

[0028]

【化6】

## 単環式ダイマー酸

$$R'_{1} \longrightarrow R'_{3}COOH$$
  $\cdots$  (III)

$$R'_{1} \longrightarrow R'_{2}COOH$$
 ... (IV)

$$R'_{1} \longrightarrow R'_{3}COOH$$
 ... (V)

(式中、 $R_1$  及び $R_2$  は同一の又は異なるアルキル基を示し、 $R_1$  及び $R_2$  は同一の又は異なるアルキレン基を示し、 $R_1$  ~  $R_2$  における炭素原子数の総和は30である。)

[0029]

#### 【化7】

# 二環式ダイマー酸

$$R_{2}^{"}$$
 $R_{3}^{"}$ 
 $R_{4}^{"}$ 
 $R_{5}^{"}$ 
 $R_{5}^{"}$ 
 $R_{5}^{"}$ 
 $R_{5}^{"}$ 
 $R_{5}^{"}$ 
 $R_{5}^{"}$ 

$$R_{2}^{T}$$
 $R_{3}^{T}$ 
 $R_{4}^{T}$ 
 $R_{5}^{T}$ 
 $R_{5}^{T}$ 
 $R_{5}^{T}$ 
 $R_{5}^{T}$ 
 $R_{5}^{T}$ 

(式中、R」"及びR」"は同一の又は異なるアルキル基を示し、R" 及びR" は同一の又は異なるアルキレン基を示し、R" ~ R" における炭素原子数の総和は24である。)

【0030】上記ダイマー酸のうち、主成分として非環 式ダイマー酸を用いるものが、サスペンションの形成性 及び安定性向上の点から好ましく、特に式(1)で表さ れるダイマー酸を用いることが好ましい。

【0031】また、上記ポリエステル(B)において用いられる上記(b)"成分としては、上記ポリエステル(A)において用いられる上記(b)成分として例示したもののうちから、ダイマー酸を除いたものを用いることができる。

【0032】上記ポリエステル(B)中における、上記(a)成分と上記(b) が成分と上記(b) が成分と上記(b) が成分と上記(b) が成分と

モル比は、該ポリエステル (B) の酸価、数平均分子量及びTg等の値にもよるが、Tgが好ましくは20 で以上となる範囲内で上記成分を自由に組み合わせて選択してよい。特に成分比の好ましい例としては、上記(b) '成分は、上記(a) 成分1 モルに対して、0.01 ~0.7 モルであることが好ましく、0.01 ~0.5 モルであることが更に好ましい。一方、上記(b) "成分は、上記(a) 成分1 モルに対して、0.5 ~1.2 モルであることが好ましく、0.5 ~1.1 モルであることが更に好ましい。

【0033】また、上記ポリエステル系ポリマーは、上

記式(2)で表されるジオール成分〔即ち、上記(a)成分〕と、ダイマー酸〔即ち、上記(b) が成分〕と、無水トリメリット酸〔以下、(b) が成分という〕と、これらの酸〔(b) が及び(b) が成分という〕とを共縮重合して得られたものを用いることも好ましい〔以下、このボリエステル系ポリマーを、ボリエステル(C)という〕。

【0034】上記ポリエステル(C)において用いられる上記(a)成分としては、上記ポリエステル(A)において用いられるものと同様のものが挙げられる。また、上記(b) 成分としては、上記ポリエステル(B)において用いられるものと同様のものが挙げられる。また、上記ポリエステルにおける共縮重合成分として上記(b)・成分である無水トリメリット酸を用いることにより、サスペンションの形成性及び安定性が向上すると共に、上記色材の吸着量が向上する。

【0035】また、上記ポリエステル(C)において用いられる上記(b)\*\*成分としては、上記ポリエステル(A)において用いられる上記(b)成分として例示したもののうちから、ダイマー酸及び無水トリメリット酸を除いたものを用いることができる。

【0036】上記ポリエステル(C)中における、上記(a)成分と上記(b)・成分と上記(b)・成分と上記(b)・成分と上記(b)・成分と上記(b)・成分と上記(b)・成分とのモル比は、該ポリエステル(C)の酸価、数平均分子量及び丁g等の値にもよるが、Tgが好ましくは20℃以上となる範囲内で上記成分を自由に組み合わせて選択してよい。特に成分比の好ましい例としては、上記(b)・成分は、上記(a)成分1モルに対して、0.01~0.5モルであることが更に好ましい。また、上記(b)・成分は、上記(a)成分1モルに対して、0.05~0.7モルであることが更に好ましい。また、上記(b)・・成分は、上記(a)成分1モルに対して、0.1~0.5モルであることが更に好ましい。また、上記(b)・・成分は、上記(a)成分1モルに対して、0.3~1.2モルであることが更に好ましく、0.5~1.1モルであることが更に好ましい。

【0037】上記ポリエステルにおいては、例えば共縮重合の際における各共縮重合成分〔上記成分(a)、(b)、(b)、(b)・及び(b)・・〕の添加比率を変えたり、カルボン酸エステルを用いたり、一価のアルコールで酸を封鎖したりすることによって上記酸価、Tg、及び数平均分子量等を調整することができる。また、上記共縮重合の方法に特に制限は無く、公知の方法が用いられる。

【0038】本発明の水系インクにおいては、上記ポリマーは、該インク中に1~50重量%配合されることが好ましく、2~30重量%配合されることが更に好ましい。上記ポリマーの配合量が1重量%に満たないと、印字濃度が不十分であり、50重量%を超えると、サスペ

ンションのインクとしての保存安定性が低下したり、特にインクジェットプリンタで用いるときにノズル先端部でのインク蒸発に伴うインクの増粘やサスペンションの凝集が起こることによってプリンタヘッドの目詰まりが起こる 成れもあるので、上記範囲内とすることが好ましい。

【0039】次に、本発明の水系インクに用いられる前記式(1)で表されるベンゼンカルボン酸エステル化合物について説明する。本発明の水系インクに用いられる上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物の役割は必ずしも明らかではないが、上記色材との相溶性があるので、上記ポリマーのサスペンションに吸着された上記色材と相溶することによって、上記色材の結晶化を防止し、且つ、上記色材の吸着量を向上させる。その結果、印字濃度及び印字品質が向上する。特に、色材として、蛍光を有する水不溶性若しくは水難溶性色材を使用することにより、印字物の明度及び彩度が向上する。

【0040】前記式(1)において、R。は炭素数6~ 15、好ましくは炭素数8~13の炭化水素基であり、 nは2~4である。上記R。で表される炭化水素基とし ては、例えば、2-エチルヘキシル、イソノニル、ノル マルオクチル、ノルマルデシル、イソデシル、ノルマル ウンデシル、ノルマルドデシル、トリデシル等のアルキ ル基等が挙げられる。ここで、上記ベンゼンカルボン酸 エステル化合物としては、n=2のときには、ベンゼン ジカルボン酸ジアルキル等が好ましく用いられ、11=3 のときには、ベンゼントリカルボン酸トリアルキル等が 好ましく用いられ、11=4のときには、ベンゼンテトラ カルボン酸テトラアルキル等が好ましく用いられる。 【0041】上記ベンゼンジカルボン酸ジアルキル(n -2)としては、例えば、フタル酸ジアルキル、イソフ タル酸ジアルキル、テレフタル酸ジアルキルが挙げら れ、特に、フタル酸ジアルキルが好ましい。上記ベンゼ ンジカルボン酸ジアルキルの使用に際しては、これらの 化合物の一種又は二種以上を用いることができる。ま た、上記ベンゼンジカルボン酸ジアルキルとしては、特 に上記色材との相溶性の点で、前記式(1)における2 つのR。が両方とも2-エチルヘキシル基である化合 物、即ちベンゼンジカルボン酸-ジー2-エチルヘキシ ル、とりわけフタル酸ージー2-エチルヘキシルが好ま しい。また、上記ベンゼンジカルボン酸ジアルキルとし ては、市販品も使用することができ、例えば、花王 (株) 製のビニサイザー80、ビニサイザー90、ビニ サイザー85、ビニサイザー105、ビニサイザー12 4、ビニサイザー20(商品名)等を挙げることができ

【0042】また、上記ベンゼントリカルボン酸トリアルキル(n=3)としては、例えば、トリメリット酸トリアルキル、ヘミメリット酸トリアルキル、トリメシン酸トリアルキルが挙げられ、特に、下記式(1)'で表

されるトリメリット酸トリアルキルが好ましい。 【0043】 【化8】

(式中、R<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>は、同一の又は異なる炭素数6~15の炭化水素基を示す。)

【0044】前記式(1)、で表されるトリメリット酸 トリアルキルにおけるR<sub>1</sub>、R<sub>2</sub>及びR<sub>3</sub>は、同一の又 は異なる炭素数6~15、好ましくは炭素数8~13の 炭化水素基であり、これらの具体例としては、上述した 式(1)の日。の例と同じものが挙げられる。上記ベン ゼントリカルボン酸トリアルキルの使用に際しては、こ れらの化合物の一種又は二種以上を用いることができ る。また、上記ベンゼントリカルボン酸トリアルキルと しては、特に上記色材との相溶性の点で、前記式(1) における3つのR。が何れも2-エチルヘキシル基であ る化合物、即ちベンゼントリカルボン酸ートリー2ーエ チルヘキシル、とりわけトリメリット酸ートリー2-エ チルヘキシルが好ましい。また、上記ベンゼントリカル ボン酸トリアルキルとしては、市販品も使用することが でき、例えば、花王(株)製のT-08、T-09、午 -10、N-08、NSK (商品名) 等を挙げることが できる.

【0045】また、上記ベンゼンテトラカルボン酸テト ラアルキル(n=4)としては、例えば、ピロメリット 酸テトラアルキル、プレニト酸テトラアルキル、メロフ アン酸テトラアルキルが挙げられ、特に、ピロメリット 酸テトラアルキルが好ましい。上記ペンゼンテトラカル ボン酸テトラアルキルの使用に際しては、これらの化合 物の一種又は二種以上を用いることができる。また、上 記ベンゼンテトラカルボン酸テトラアルキルとしては、 特に上記色材との相溶性の点で、前記式(1)における 4つのR。が何れも2-エチルヘキシル基又はノルマル オクチル基である化合物、即ちベンゼンテトラカルボン 酸 - テトラー 2 - エチルヘキシル又はベンゼンテトラカ ルボン酸ーテトラーノルマルオクチル、とりわけピロメ リット酸ーテトラー2ーエチルヘキシル又はピロメリッ ト酸-テトラーノルマルオクチルが好ましい。また、上 記ペンゼンテトラカルボン酸テトラアルキルとしては、 市販品も使用することができ、例えば、花王(株)製の P-08、PN-08 (商品名) 等を挙げることができ

【0046】また、上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物は、n=2のもの、n=3のもの及びn=4のもののうち、それぞれ1種単独で使用することもでき、また2種又は3種を組み合わせて使用することもできる。2

種又は3種を組み合わせて使用する場合、それらの使用 比率は、上記色材との相溶性が最適化されるような範囲 内で適宜調整される。

【0047】本発明の水系インクにおいては、上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物は、該インク中に0.005~20重量%配合されることが好ましく、0.01~10重量%配合されることが更に好ましい。上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物の配合量が0.005重量%に満たないと、上記色材を高濃度で安定に吸着させることができない場合があり、20重量%を超えると、サスペンションの安定性の低下及びサスペンションの粒子径が増大する場合があるので、上記範囲内とすることが好ましい。

【0048】次に、上記ポリマーのミセル(粒子)によって吸着される上記色材(蛍光を有する水不溶性若しくは水難溶性色材)について説明する。上記色材としては、水不溶性若しくは水難溶性色材であって、蛍光を有し、上記ポリマーに吸着し得る色材であれば特に制限無く用いることができる。斯かる色材を用いることにより、印字物の明度及び彩度を向上させることができる。上記色材としては、例えば、蛍光を有する油溶性染料及び分散染料等の染料や顔料、並びに蛍光増白剤等を挙げることができるが、良好な吸着性の観点から、蛍光を有する油溶性染料及び分散染料を用いることが特に好ましい。

【0049】上記色材として用いられる分散染料としては、以下に限定されるものではないが、特に好ましい具体例としては、C. I. ディスパーズイエロー82及び124; C. I. ディスパーズレッド60等が挙げられる。

【0050】また、上記色材として用いられる油溶性染料としては、以下に限定されるものではないが、特に好ましい具体例としては、C. 1. ソルベントイエロー4、82及び116; C. I. ソルベントレッド43、44、45、49及び60等が挙げられる。

【0051】上記色材として用いられる染料は、後述する転相乳化によって、上記ポリマー、特に上述のポリエステル系ポリマー等に効率的に吸着される観点から、溶剤、例えば、ケトン系溶剤やエーテル系溶剤に20g/1以上溶解することが好ましく、40g/1以上がより好ましく、50g/1以上が更に好ましく、60g/1以上が一層好ましく、100~600g/1溶解することが更に一層好ましい。

【0052】本発明においては、上記色材の中から任意の2種以上を組み合わせて用いてもよい。また、上記色材として用いられる染料及び顔料をそれぞれ単独で用いてもよく、或いは両者を組み合わせて用いても良い。両者を組み合わせて用いる場合には、染料と顔料との混合比(重量)は、前者:後者=10:90~90:10の範囲で自由に選択して良い。尚、本明細書において、

「分散染料」とは、水に不溶または難溶であって、コロイドに近い水分散状態で溶解している染料をいい、「油溶性染料」とは、水溶性がなく、鉱油、油脂などに可溶の染料をいい、「顔料」とは、水及び有機溶媒に不溶ないし難溶のものをいう(化学大辞典、共立出版株式会社編)。

【0053】また、本発明においては、上記色材〔蛍光を有する水不溶性若しくは水難溶性色材〕と共に、本発明の効果を損なわない範囲内で、必要に応じて、蛍光を有しない分散染料、油溶性染料若しくは顔料等の水不溶性若しくは水難溶性色材あるいは直接染料、酸性染料、塩基性染料等を用いることもできる。尚、本明細書において、「蛍光を有しない水不溶性若しくは水難溶性色材」とは、水不溶性若しくは水難溶性色材」とは、水不溶性若しくは水難溶性色材。とは、水不溶性若しくは水難溶性色材のうち、蛍光を有する色材以外の色材をすべて包含する。

【0054】上記色材の配合量は、本発明の水系インク中に1~30重量%であることが好ましく、1.5~25重量%であることが更に好ましい。上記色材の配合量が1重量%に満たないと印字濃度が不十分であり、30重量%を超えて使用しても印字濃度の大幅な向上が図れず、また、サスペンションの粒子径の経時安定性が低下し、平均粒子径増大するため、サスペンション自身の分散安定性が低下する傾向があるので、上記範囲内とすることが好ましい。

【0055】上記色材を吸着させたポリマーと上記ベン ゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンション の平均粒子径は、0.5~500 nmであることが好ま しい。上記平均粒子径が(). 5 nmに満たないとインク の滲みが発生する場合があり、500nmを超えるとサ スペンション自身の分散安定性が低下するおそれがある。 ので上記範囲内とすることが好ましい。上記平均粒子径 は、サスペンション形成性及び安定性の点から0.5~ 300 nmであることが好ましく、更に好ましくは、1 ~200nmであり、一層好ましくは10~100nm である。上記平均粒子径は、例えば、後述する転相乳化 の条件を変えること等によって調整することができる。 尚、上記サスペンションの平均粒子径は、COULTE R Model N4SD (商品名)を用いた測定や、 電子顕微鏡(TEM、SEM)観察によって求めること ができる。

【0056】本発明の水系インクは、水(望ましくはイオン交換水)を媒体とし、上記色材を吸着させたポリマーと上記ペンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを含有し、必要に応じて該サスペンションに従来公知の各種添加剤、例えば、多価アルコール類のような湿潤剤、分散剤、シリコーン系等の消泡剤、カチオン、アニオンあるいはノニオン系の各種界面活性剤等

の表面張力調整剤、クロロメチルフェノール系等の防傲 剤及び/又はEDTA等のキレート剤、亜硫酸塩等の酸 素吸収剤、ベンゾトリアゾール系、ベンゾフェノン系、 ヒドロキシベンゾエート系、サルシレート系及びシアノ アクリレート系等の紫外線吸収剤、ヒンダードフェノー ルやヒンダードアミン等の光安定剤等が配合されていて もよい。

【0057】ここで、上記湿潤剤としては、特に制限さ れるものではないが、例えばエチレングリコール、プロ ピレングリコール、ジエチレングリコール、トリエチレ ングリコール、テトラエチレングリコール及びポリエチ レングリコール等のグリコール類;グリセリン:ジェチ レングリコールジエチルエーテル、ジエチレングリコー ルモノブチルエーテル、エチレングリコールモノメチル エーテル、エチレングリコールモノエチルエーテル。エ チレングリコールモノブチルエーテル、メチルカルビト ール、エチルカルビトール、ブチルカルビトール、エチ ルカルビトールアセテート、ジエチルカルビトール、ト リエチレングリコールモノメチルエーテル、トリエチレ ングリコールモノエチルエーテル、及びプロピレングリ コールモノメチルエーテル等の多価アルコールのエーテ ル類、アセテート類;チオジグリコール;N-メチル-2-ピロリドン;1,3-ジメチルイミダゾリジノン; トリエタノールアミン;ホルムアミド;ジメチルホルム アミド等の含窒素化合物類、グリシン、メチルグリシ ン、ロイシン、プロリン、εーアミノー n ーカプロン 酸、アラニン、フェニルアラニン等のアミノ酸類、ジメ チルスルホキシドの一種又は二種以上を使用することが できる。これらの湿潤剤の配合量に特に制限はないが、 本発明の水系インク中に好ましくは0.1~50重量% 配合することができ、更に好ましくは0.1~30重量 **%配合することができる。** 

【0058】また、上記分散剤としては、特に制限され るものではないが、例えば、アニオン界面活性剤とし て、高級脂肪酸塩、高級アルキルジカルボン酸塩、高級 アルコール硫酸エステル塩、高級アルキルスルホン酸 塩、高級脂肪酸とアミノ酸の縮合物塩、スルホ琥珀酸エ ステル塩、ナフテン酸塩等、カチオン界面活性剤とし て、脂肪族アミン塩、第4級アンモニウム塩、スルホニ ウム塩、ホスフォニウム塩等、両性界面活性剤として、 ベタイン型化合物等、ノニオン界面活性剤として、ポリ オキシエチレン化合物の脂肪酸エステル型、ポリエチレ ンオキサイド縮合型等が挙げられ、使用に際しては、こ れらの一種又は二種以上を用いることができる。また、 高分子分散剤として、ゼラチン、カゼイン等のタンパク 質、アラビアゴム等の天然ゴム、サポニン等のグルコキ シド、メチルセルロース、カルボキシメチルセルロー ス、ヒドロキシメチルセルロース等のセルロース誘導 体、リグニンスルホン酸塩、セラック等の天然高分子、 ポリアクリル酸塩、スチレンーアクリル酸共重合物塩、

ビニルナフタレンーアクリル酸共重合物塩、スチレンーマレイン酸共重合物塩、ビニルナフタレンーマレイン酸共重合物塩、ナフタリンスルホン酸ホルマリン縮合物塩、特殊芳香族スルホン酸ホルマリン縮合物塩、ボリリン酸等の陰イオン性高分子、ボリビニルアルコール、ボリビニルビロリドン、ボリエチレングリコール等の非イオン性高分子等が挙げられ、使用に際しては、これらの一種又は二種以上を用いることができる。就中、下記式(3)で表されるβーナフタリンスルホン酸ホルマリン縮合物塩を含むことが、サスペンションの平均粒子径を小さくし、サスペンションの分散安定性を向上し得る点から特に好ましい。

[0059]

【化9】

$$\begin{array}{c|c}
R' \\
CH_{\bullet} \\
SO_{\bullet}M
\end{array}$$
(3)

(式中、R'は水素原子、炭素数1~10の炭化水素基 又は水酸基を示し、Mは一価のカチオンを示し、1は1~1000の整数を示す。)

【0060】上記式(3)において、R. としては、好ましくは水業原子又はメチル基が用いられる。また、Mとしては、好ましくはナトリウム又はカリウム等のアル

カリ金属のイオンが用いられる。また、1は、好ましくは100~800である。上記式(3)で表される化合物は、そのHLB値が5~15であることが、分散剤としての効果が発現し、サスペンションの平均粒子径の増大抑制効果がある点から好ましい。

【0061】上記式(3)で表される化合物としては市 版品も使用することができる。そのような市販品として は、例えば花王(株)製の分散剤デモールSNB、M S、N、SSL、ST、P、C(商品名)が挙げられる。

【0062】上記分散剤の配合量に特に制限はないが、本発明の水系インク中に、通常0.01~10重量%配合される。該分散剤の配合量が0.01重量%に満たないとサスペンションの小粒子径化が困難であり、10重量%を超えるとサスペンションの平均粒子径が増大したりサスペンション安定性が低下し、ゲル化するおそれがあるので、上記範囲内とすることが望ましい。好ましくは、上記分散剤の配合量は、本発明の水系インク中に、0.05~5重量%、更に0.1~1重量%である。【0063】また、上記消泡剤としては、特に制限され

【0063】また、上記消泡剤としては、特に制限されないが、下記式(4)で表される化合物、就中、下記式(5)で表わされる化合物を用いることが、インク調製の際における泡の発生の抑制及びインクの表面張力の調整の点から特に好ましい。

[0064]

【化10】

$$\begin{array}{c|c}
CH_{3} & R_{1} \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 &$$

〔式中、 $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$  及び $R_4$  は同一の又は異なる  $C_1 \sim C_{10}$ のアルキル基又はアリール基を示し、 $R_6$  及び $R_6$  は同一の又は異なる $C_1 \sim C_{10}$ のアルキル基、アリール基、水酸基、アミノ基、カルボキシル基又はエボ

キシ基を示し、m及びnは同一の又は異なる0~1000、好ましく1~1000の整数を示す。〕 【0065】

【化111

$$CH_{3} = \begin{bmatrix} CH_{3} & CH_{3} \\ | & | & | \\ CH_{3} - Si - O - Si - O + Si - CH_{3} \\ | & | & | & | \\ CH_{2} - CH_{3} - CH_{3} \end{bmatrix}$$
(5)

〔式中、mは0~1000、好ましくは1~1000の 整数を示す。〕

【0066】上記式(4)において $R_1$ 、 $R_2$ 、 $R_3$ 及び $R_4$ は好ましくは同一の又は異なる $C_1$   $\sim C_5$  の低級アルキル基又はフェニル基であり、m及び1は、好ましくは $10\sim100$ の整数であり、 $R_5$  及び $R_8$  は好ましくは同一の又は異なる $C_1\sim C_5$  の低級アルキル基又はフェニル基である。

【0067】上記式(4)又は(5)で表される化合物としては市販品も使用することができる。そのような市販品としては、例えば信越シリコーン社製のKF96、66、69、KS68、604、607A、602、603、KM73、73A、73E、72、72A、72C、72F、82F、70、71、75、80、83A、85、89、90、68-1F、68-2F(商品名)等が挙げられる。

【0068】上記式(4)又は(5)で表される化合物の配合量に特に制限はないが、本発明の水系インク中に、0.001~2重量%配合されることが好ましい。該化合物の配合量が0.001重量%に満たないとインク調製時に泡が発生し易く、又、インク内での小泡が除去が難しく、2重量%を超えると泡の発生は抑えられるものの、印字の際、インク内でハジキが発生し印字品質の低下が起こる場合があるので、上記範囲内とすることが好ましい。更に好ましくは、上記式(4)又は(5)で表される化合物の配合量は、本発明の水系インク中に、0.005~0.5重量%である。

【0069】また、上記表面張力調整剤としては、上述

のシリコーン系消泡剤や、カチオン、アニオン或いはノニオン系の各種界面活性剤を使用することができる。特に、上記式(4)又は(5)で表されるシリコーン系消泡剤や、下記式(6)で表されるアルキルフェノールのエチレンオキサイド化合物、下記式(7)で表されるアセチレングリコールのエチレンオキサイド付加物を用いることが泡の発生の抑制、インクの表面張力の調整のしやすさ、及びインク吐出性、にじみが少ない、印字濃度ムラがない等の点で好ましい。

【0070】 【化12】

$$R^7 - CH_2 CH_2 O \rightarrow_s H$$
 (6)

(式中、R<sup>7</sup>は炭素数7~20のアルキル基を示し、sは1以上の整数を示す。)

[0071]

(式中、p及びgは同一の又は異なる1以上の整数を示す。)

【0072】上記表面張力調整剤の使用に際しては、これらの化合物の一種又は二種以上を用いることができ、本発明の水系インク中に0.005~15重量%配合することが望ましい。該配合量が、0.005%に満たないと、上記特性を発現することができないことがあり、15重量%を超えると、反対ににじみや印字濃度ムラ等が発生して印字品質が低下したり、インクの液安定性が低下することがあるので、上記範囲内とすることが望ましい。

【0073】本発明の水系インクの表面張力(20℃)は、25~50 dyne/cmの範囲内であることが好ましい。上記表面張力が25 dyne/cmに満たないとインクの渉み及び印字品質の低下が発生し、又、インクジェットプリンターのプリントへッドノズルからインク漏れが発生する場合があり、50 dyne/cmを超えるとインク乾燥速度が遅くなりすぎ、また、印字後に紙の上でインクが混色したり、更に、プリントへッド汚れ等の発生やプリントへッドノズルのインク供給不良が発生し、それによってインク吐出不良、印字品質の低下が発生する場合がある。上記表面張力は、より好ましく

は28~43dyne/cmである。更に色調がマゼンタ、シアン、イエローの場合には、好ましくは、28~40dyne/cm、更に好ましくは28~36dyne/cm、色調がブラックの場合には28~40dyne/cmがより好ましい。本発明の水系インクの表面張力を上記範囲内とするには、例えば、上記色材の濃度を調整したり、ポリマーの濃度や分子量を調整したり、各種界面活性剤等の表面張力調整剤等の添加剤を添加したり、使用する湿潤剤の内、インクの表面張力が25~50dyne/cmとなる範囲内のものを選択する等の手段を用いればよい。尚、上記表面張力の測定は、協和界面科学(株)製の自動表面張力計(CBVP-Z型)により行われる。

【0074】また、本発明の水系インクの粘度は、20 でにおいて0.5~8cpsであることが好ましく、更に好ましくは1~5cps、更に好ましくは1~3cpsである。即ち、上記粘度が0.5cpsに満たないとインクのにじみが顕著になり、又、インクジェットプリンターのプリントヘッドノズルからインク漏れが発生したりするので好ましくない。又、8cpsを超えると、 インクジェット用インクとしての粘度が高くなりすぎ、プリントへッドへのインク供給が伴わず、吐出不良が発生し、かすれや印字品質の低下の問題が発生するので、上記範囲内とすることが好ましい。本発明の水系インクの粘度を上記範囲内とするためには、例えば、上記色材の濃度を調整したり、ボリマーの濃度や分子量を調整したり、各種界面活性制等や表面張力調整剤等の添加剤を添加したり、使用する湿潤剤の内、インクの粘度が0.5~8 cpsとなる範囲内のものを選択し、その使用量等を調整する等の手段を用いればよい。尚、上記粘度の測定は、(株)東京計器製のE型粘度計(VISCONIC ELD)又は、(株)ニッカトー東京支社製の回転振動式粘度計(ビスコメイト VM-100)により行われる。

【0075】次に、本発明の水系インクの好ましい製造 方法について、上記ポリマーとして上記ポリエステル (A)を用いた場合を例にとり説明する。本発明の水系 インクは、好ましくは以下に述べるいわゆる転相乳化に よって製造される。

【0076】ここで、転相乳化は、上記式(2)で表されるジオール成分〔即ち、上記(a)成分〕と、多価カルボン酸誘導体〔即ち、上記(b)成分〕とを共縮重合して得られるボリエステル(A)(酸価が3~100Kの日mg・g)、及び上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物を、上記色材と共に溶剤に添加し、中和剤を加えて該ボリエステル(A)中のカルボキシル基をイオン化し、次いで水を加えた後、上記溶剤を留去して水系に転和することからなる。

【0077】先ず、上記ポリエステル(A)及び上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物を、上記色材と共に溶剤に添加する。この場合、該ポリエステル(A)は、該溶剤100重量部に対して、5~50重量部添加することがサスペンション形成の点から好ましい。また、該ベンゼンカルボン酸エステル化合物は、該溶剤100重量部に対して、0.005~20重量部添加することがサスペンション形成及び上記色材の高濃度吸着の点から好ましい。上記溶剤としては、特に制限されるものでないが例えば、アセトン、メチルエチルケトン、ジエチルケトン、ジプロピルケトン、メチルイソブチルケトン、メチルイソプロピルケトン、メチルイソブチルケトン、メチルイソブロピルケトン、メチルイソブチルケトン、メチルイソブロピルケトン、メチルイソブチルケトン、メラヒドロフラン等のエーテル系溶剤が挙げられ、これらのうちメチルエチルケトン及びテトラヒドロフランが好ましく用いられる。

【0078】次に、上記ポリエステル(A)と、上記ペンゼンカルボン酸エステル化合物と、上記色材と、上記

溶剤との混合液に中和剤を加える。これにより、該ポリ エステル(A)中のカルボキシル基をイオン化する。該 中和剤としては、該ボリエステル(A)中のカルボキシ ル基をイオン化し得るものであれば特に制限無く用いる ことができる。そのような中和剤としては、例えばアン モニア水、水酸化リチウム、水酸化ナトリウム及び水酸 化カリウム等の一価の無機塩のアルカリ水溶液、アリル アミン、イソプロピルアミン、ジイソプロピルアミン、 エチルアミン、シエチルアミン、トリエチルアミン、2 ーエチルヘキシルアミン、3-エトキシプロピルアミ ン、ジイソブチルアミン、3-ジエチルアミノプロピル アミン、トリーn-オクチルアミン、t-ブチルアミ ン、secーブチルアミン、プロビルアミン、メチルア ミノプロピルアミン、ジメチルアミノプロピルアミン、 ロープロパノールアミン、ブタノールアミン、2-アミ ノー4ーペンタノール、2ーアミノー3ーヘキサノー ル、5-アミノー4-オクタノール、3-アミノー3-メチルー2ーブタノール、モノエタノールアミン、ジエ タノールアミン、ジメチルエタノールアミン、トリエタ ノールアミン、イソプロパノールアミン、ネオペンタノ ールアミン、ジグリコールアミン、エチレンジアミン、 1.3-ジアミノプロパン、1,2-ジアミノプロパ ン、1,6-ジアミノヘキサン、<math>1,9-ジアミノノナン、1,12-ジアミノドデカン、二量体脂肪酸ジアミ ン、2, 2, 4 - トリメチルヘキサメチレンジアミン、 2.4.4-トリメチルヘキサメチレンジアミン、ヘキ サメチレンジアミン、N-アミノエチルピペラジン、N -アミノプロピルピペラジン、N-アミノプロピルジピ ペリジプロパン、ピペラジン等のアミン類等を挙げるこ とができる。特に、上記中和剤として水酸化ナトリウ ム、水酸化カリウム、トリエチルアミン及びジメチルエ タノールアミンを用いると得られるサスペンションの粒 子径がより小粒子径化し且つサスペンションの安定性が 一層向上するので好ましい。就中、上記中和剤として水 酸化ナトリウム及び水酸化カリウムを用いると得られる サスペンションの耐熱性も向上するのでより好ましい。 上記中和剤の使用量は、少なくとも上記ポリエステル (A)中のカルボキシル基をイオン化できる量であれば 良い。例えば、特に好ましい中和剤の使用量の範囲とし ては、下記数式(i)で計算される値をF(g)とした ときに、0.8×F(g)~1.5×F(g)を満足す る範囲である。

[0079]

【数1】

# 

【0080】上記中和剤の添加後、上記混合液に水を加えて転相を起こさせる。これにより、ポリエステル (A)を含むサスペンションが水相中に生じる。加える 水の量は、上記混合液100重量部に対して100~3 00重量部であることが好ましい。この場合、水に上記式(3)で表される化合物を添加したものを、上記混合 液に添加すると、サスペンションの平均粒子径を小さくすることができるので好ましい。また、水に上記式(4)、(5)、(6) 又は(7)で表される化合物を添加したものを、上記混合液に添加すると、泡の発生を抑制することができ、更には表面張力を調整することができるので好ましい。上記式(3)で表される化合物の添加量は、上述の通り最終的に得られるインク中に0.01~10重量%となるような量であることが好ましい。一方、上記式(4)、(5)、(6) 又は(7)で表される化合物の添加量は、上述の通り最終的に得られるインク中に0.001~2重量%となるような量であることが好ましい。

【0081】転相が完了した後、系を減圧下に加熱することにより、上記混合液中の上記溶剤を除去すると共に、所定量の水を除去することにより、所望の濃度を有する、上記色材を吸着させたポリエステル(A)と上記ベンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを含有する本発明の水系インクが得られる。

【0082】本発明の水系インクの調製に際しては、粗大粒子を除去することが好ましい。例えば、上述のようにして得られたインクをフィルターにより加圧沪過したり或いは遠心分離器で処理して、好ましくは2000 nm以上、更に好ましくは1000 nm以上、一層好ましくは500 nm以上の粒子を除去することにより、目詰まりのないインクが得られる。

【0083】以上、本発明の水系インクの好ましい製造方法を上記ポリエステル(A)を用いた場合を例にとり説明したが、上記方法において上記ポリエステル(A)に代えて、他のポリマーを用いることにより、上記色材を吸着させたポリマーと上記ペンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを含有する水系インクが得られる。例えば、上記ポリエステル(A)に代えて、上記ポリエステル(B)又は(C)を用いることにり、上記色材を吸着させた該ポリエステル(B)又は(C)と上記ペンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを含有する水系インクが得られる。又、これらのサスペンション及び最終的な水系インクのpHとしては、サスペンションの安定性を確保する為にpH=5~12、好ましくは5.5~10となるように調整することが好ましい。

【0084】本発明の水系インクは、インクジェット記録用インクとして特に有用である。この場合、上記水系インクは、圧電式及び熱ジェット式のインクジェットプリンターの何れにも使用することができ、使用に際しては該水系インクをそのまま用いてもよく、或いは必要に応じて該水系インクに各種添加剤を添加したものを用いてもよい。また、本発明の水系インクは、その他のインクとしても、例えば、一般の万年筆、ボールペン、サインベン等の鐘記具用のインクとしても使用可能である。【0085】

【実施例】次に、実施例により、本発明の水系インクの 有効性を例示する。しかしながら、本発明は、かかる実 施例に制限されるものでないことはいうまでもない。 【0086】〔実施例1〕ポリオキシプロビレン(2. 2) -2, 2-ビス(4-ヒドロキシフェニル)プロパ ン1100g、上記式(I)で表されるダイマー酸化合 物30重量%及び上記式(II)で表されるダイマー酸化合 物10重量%を含有するダイマー酸混合物100g、フ マール酸260g、無水トリメリット酸130g、ハイ ドロキノン1.5gをガラス製2リットルの4つロフラ スコに入れ、温度計、ステンレス製攪拌棒、流下式コン デンサー及び窒素導入管をこれに取りつけた。マントル ヒーター中で、窒素気流下にて210℃にて攪拌しつつ 反応せしめた。重合度はASTM E28-67に準ず る軟化点より追跡を行い、軟化点が100℃に達した時 反応を終了した。 得られたポリエステル (以下、このボ リエステルを、ポリエステルΦという) は淡黄色の固体 であり、DSCによるTgは62℃であった。また、J 1S K ()070に基づく該ポリエステルの酸価は4 5KOHmg/gであり、数平均分子量(ゲルバーミエ ーションクロマトグラフィーでポリスチレン換算) は5 000であった。次に、上記ポリエステルの150g、 80gのC. I. ソルベントレッド49、トリメリット 酸-トリー2-エチルヘキシル (花王 (株) 製、T-0 8(商品名)]8g及びテトラヒドロフラン500gを セパラブルフラスコに入れ、フラスコ内をN2置換後、 撹拌して上記ポリエステル、上記色材及びトリメリット 酸-トリー2-エチルヘキシルをテトラヒドロフランに 完全溶解させた。引き続き、ジメチルエタノールアミン 11.80g及び水酸化ナトリウム0.96gを加えて 上記ポリエステル中のカルボキシル基をイオン化した。 更に、花王(株)製デモールN(分散剤:HLB8.5 1)3gをイオン交換水に添加して得られた混合水溶液 960gを滴下して撹拌した後、減圧下で40℃に加熱 してテトラヒドロフランを除去し、上記色材を吸着した ボリエステルとトリメリット酸ートリー2ーエチルヘキ シルとを含むサスペンションの水系インクを得た。該水 系インクにおける色材を吸着させたポリエステルの平均 粒子径及び濃度はそれぞれ20mm及び20重量%であ り、トリメリット酸ートリー2-エチルヘキシルの濃度 は0.66重量%であった。

【0087】 〔実施例2〕実施例1で用いた色材の代わりに、80gのC.1.ディスパーズイエロー82を用い、且つトリメリット酸ートリー2ーエチルヘキシルの代わりにフタル酸ージー2ーエチルヘキシル〔花王

(株)製、ビニサイザー80(商品名)〕を用いる以外は、実施例1と同様の操作により、該色材を吸着させたポリエステルとフラル酸ージー2-エチルヘキシルとを含むサスペンションの水系インクを得た。該水系インクにおける色材を吸着させたポリエステルの平均粒子径及

び濃度はそれぞれ30nm及び20重量%であり、フタル酸ージー2-エチルヘキシルの濃度は0.66重量%であった。

【0088】 (実施例3) 実施例1で得られた水系インクを用いて下記配合で各成分を混合し、得られた分散液を1000nmのフィルターによって沪過し、ゴミ及び粗大粒子を除去してインクジェット記録用インクを得

〔配合〕

- ・実施例1で得られた水系インク
- ・ジエチレングリコール
- ・グリセリン
- ・アセチレノールEH
- ・イオン交換水

【0089】<色調>PPC用再生紙〔日本加工製紙 (株)社製〕を用いてベタ印字を行い、室内にて24時間自然乾燥させた後、印字部の色調を目視で評価した。 <色材導入量>色材を吸着したサスペンション10gを、トルエン40gを加えて溶解させ、その溶液の吸光度を測定して、サスペンションに吸着した色材の量を求め、その値を色材導入量とした。尚、この色材導入量は、サスペンション作製時の色材/ボリマー量からも計算して求めることも可能である。

<印字濃度>印字は、PPC用再生紙〔日本加工製紙 (株)社製〕を用いてベタ印字を行い、室内にて24時間自然乾燥させた後、その光学濃度をマクベス濃度計R D918(マクベス社製)で測定した。

<液安定性>評価用インクを50℃の恒温室に1ヶ月間入れ、その前後の粒子径分布をコールターカウンターで測定して、液安定性を評価した。

(3): 粒子径分布の変化が全くなく、単分散系で平均粒子径が100nm以下

(): 粒子径分布の変化が微妙にあるが、単分散系で平均 粒子径が100nm以下

△: 粒子経分布が変化し、2ピーク以上の分布をもつ多 分散系で平均粒子径が200 n m以下

- : 液底に凝集沈澱物が発生

《耐水性》PPC用再生紙〔日本加工製紙(株)社製〕 にベタ印字し、1時間以上放置した後、静水中に垂直に 10秒間浸漬し、そのまま垂直に引き上げた。室内にて 自然乾燥させた後、印字されていない白色部の光字濃度 をマクベス濃度計RD918(マクベス社製)で測定 し、耐水性を評価した。

<定着性>PPC用再生紙〔日本加工製紙(株)社製〕 及びインクジェット専用OHPシート(MJOHPSI N Epson製)にベタ印字し、消しゴム(幅18. 5mm)を傾斜度45°で固定し、その上に荷重1kg を載せ、ベタ印字面の上を5往復こすり、その時の印字 面の状態を目視で観察し、定着性を評価した。

<耐擦過性>普通紙及び市販OHPシートにおいて広く 用いられているペーマイト含有OHPシート(ペーマイ た。このインクを用い、市販のキャノン製カラーバブルジェットプリンター(型番BJC-420J)で印字し、色調、色材導入量、印字濃度及び液安定性を下記の方法で評価した。その結果を表1に示す。更に、耐水性、定着性及び耐擦過性を下記の方法で評価したところ、いずれも良好であることが分かった。

60g 10g 2g 1g

ト系OHPシート)に印字し、得られた印字像を爪でこすったときの、印字像の欠落及び印字像の周囲の汚れを 調べ、耐擦過性を評価した。

【0090】〔実施例4〕実施例1で得られた水系インクを実施例2で得られた水系インクに代えた以外は、実施例3と同様にしてインクジェット記録用インクを得、色調、色材導入量、印字濃度及び液安定性を評価した。その結果を表1に示す。更に、耐水性、定着性及び耐擦過性についても実施例3と同様に評価したところ、いずれも良好であることが分かった。

【0091】〔比較例1〕実施例1で用いたボリエステルのの代わりに、下記の方法で合成したボリエステルのを用い、且つ実施例1で用いたトリメリット酸ートリー2ーエチルへキシル〔花王(株)製、T-08(商品名)〕を用いない以外は、実施例1と同様の操作を行った。しかしながら、仕込みに用いた色材の大部分は一部のボリエステルと共に析出沈降してしまった。その為沪過して沈降物を除去して、色材を吸着させたボリエステルを含むサスペンションの水系インクを得た。該インクにおける色材を吸着させたボリエステルの平均粒子径及び濃度はそれぞれ40nm及び10重量%であった。この水系インクを用い、実施例3と同様にしてインクジェット記録用インクを得、色調、色材導入量、印字濃度及び液安定性を評価した。その結果を表1に示す。

ベボリエステル②の合成>温度計及び撹拌機を具備するオートクレーブ中に、ジメチルテレフタレート130重量部、ジメチルイソフタレート56重量部、5ナトリウムスルポイソフタル酸ジメチルエステル6重量部、エチレングリコール159重量部、トリシクロデカンジメタノール30重量部及びテトラブトキシチタネート0.1 重量部を入れ、180~230℃の温度で、120分間加熱してエステル交換反応を行った。その後、反応液の温度を240℃まで上昇させ、反応液にかかる圧力を1~10mmHgとして軟化点が100℃に達した時反応を終了し、ボリエステルを合成した。得られたボリエステルは、淡黄白色の固体で、Tgが50℃であった。

[0092]

## 【表】】

		ポリマー	色材	ベンゼンカルボ ン酸エステル 化合物		印字濃度	色 調	液安定性
実施例	3	ポリエステル①	C. 1. 71477777749	7' - 0 8	5 3	1.49	明るいピンク	0
	4	ポリエステル①	C. 1. 7121-2120- 82	ビニサイザー80	5 3	1.47	明るいイエロー	0
比較	列1	ポリエステル②	C. 1. 7847114449	無添加	8	0.46	うすいピンク	Δ

注) T-08は、花王 (株) 製のトリメリット酸ートリー2ーエチルヘキシルである。 ピサゲー80は、花王 (株) 製のフタル酸ージー2ーエチルヘキシルである。

【0093】表1に示す結果から明らかなように、上記色材を吸着させたボリマーと上記ペンゼンカルボン酸エステル化合物とを含むサスペンションを用いて得られた実施例3及び4のインクでは、従来の配合のインク(比較例1)より、印刷物の明度や、印字濃度、印字品質が向上していることが分かる。また、表1に結果を示していないが、実施例3及び4のインクでは上述したように、定着性、耐水性及び耐擦過性についての評価も、良好な結果を示した。更に、にじみの点についても、実施例3及び4のインクでは問題がなかった。このように、実施例3及び4のインクは、印字物の明度、彩度、耐水性、定着性、印字濃度及び印字品質等のすべてに優れた

印字物が得られることが分かる。

#### [0094]

【発明の効果】本発明の水系インクによれば、印刷物の耐水性が向上し、特に印字濃度や印字品質、とりわけ印字物の明度や彩度が向上する。また、上記色材の吸着を転相乳化にて行うことにより、該色材の吸着を容易に且つ効率的に行うことができ、インクの滲みが一層防止され、耐水性及び定着性が一層向上する。上記水系インクはインクジェット記録用インクとして特に有用であり、また、一般の万年筆、ボールペン、サインペン等の筆記具用のインクとしても使用可能である。

フロントページの続き

(72)発明者 河辺 邦康

和歌山県和歌山市湊1334 花王株式会社研 究所内